سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم
مديرية التربية والتعليم بمحافظة (جنوب الشرقية)
مدرســة السلطان تركي بن سعيد للتعليم الأساسي (٩-١٢)

الاسم :..
الصف التاسع :...........

١-صيغة أكسيد المغنسيوم الكيميائية الصحيحة الناتجة من تفاعل المغنسيوم مع الاكسجين:

○ Mg_2O　　○ MgOH　　○ MgO　　○ MgO_2

٢-ماهي شروط كتابة معادلة كيميائية صحيحة؟

....

....

٣-أكتب المعادلة اللفظية للتفاعل الكيميائي التالي عندما يتفاعل الصوديوم بشدة مع الماء لإنتاج هيدروكسيد الصوديوم وغاز الهيدروجين.

....

....

٤-أ) وضح رموز الحالة الفيزيائية عندما يتفاعل محلول حمض الهيدروكلوريك مع محلول هيدروكسيد الصوديوم لإنتاج ملح كلوريد الصوديوم المائي والماء.

$$HCl(\ \ ) + NaOH(\ \ ) \longrightarrow NaCl(\ \ ) + H_2O(\ \ )$$

ب ـساعد أحمد في وزن المعادلة الكيميائية التالية التي تمثل تفاعل غاز الربوبان مع الاكسجين وينتج عن هذا التفاعل الماء وثاني أكسيد الكربون.

$$......C_3H_8 + ...O_2 \longrightarrow ......H_2O + ...CO_2$$

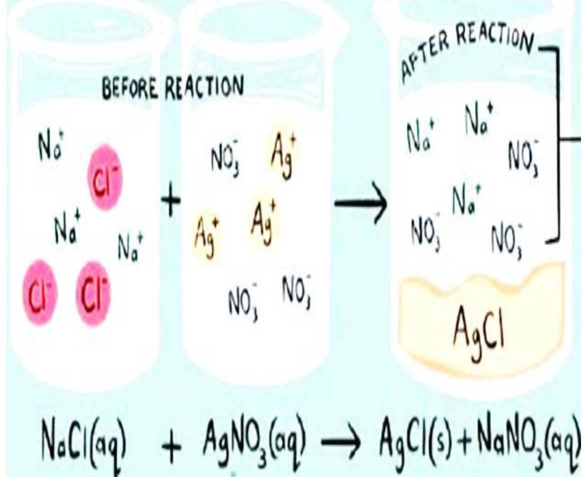
٥-من خلال الشكل التالي الايونات المتفرجة هي:

○ Na+, Cl-

○ Ag+, NO3-

○ Ag+, Cl-

○ Na+, NO3-



٦-المركب الذي يتكون عندما يحل فلز محل الهيدروجين في الحمض يسمى.................

٧-يشير الرمز الذي أمامك أن الحالة الفيزيائية للمادة:

(s)

- ◯ صلبة
- ◯ سائلة
- ◯ غازية
- ◯ محلول مائي

٨-يتفاعل بروميد الصوديوم مع نترات الفضة لينتج عنه مادة صلبة لونها أبيض حليبي من بروميد الفضة ومحلول نترات الصوديوم كما موضح معك في التفاعل التالي:

$$AgNO_3(aq) + NaBr(aq) \rightarrow AgBr(s) + NaNO_3(aq)$$

وضح بالخطوات مستعيناً بالمعادلة السابقة المعادلة الصافية والايونات المتفرجة.

....
....
....
....
....
....

..........انتهت الأسئلة..........